

# 四川轻化工大学硕士研究生招生考试大纲

## 《材料科学基础》

### 一、考试要求说明

科目名称：801 材料科学基础

适用专业：0817Z3腐蚀与防护、0817Z5材料化学工程、085601材料工程

题型结构：选择题30分、名词解释15分、简答题30分、作图题35分、  
综合题40分

考试方式：闭卷笔试

考试时间：3 小时

参考书目：《材料科学基础（第三版）》石德珂主编，机械工业出版社

### 二、考试范围和内容

#### 第一章 绪论

- 1.熟悉材料科学四要素。
- 2.了解材料的分类。

#### 第二章 材料结构的基本知识

- 1.熟悉金属键、离子键、共价键的定义。
- 2.理解晶体与非晶体的概念。
- 3.理解第二相的分布特征与性能关系。
- 4.了解一次键、二次键的种类。

#### 第三章 材料中的晶体结构

- 1.掌握简单立方晶胞中根据晶向、晶面标定晶向、晶面指数—掌握简单立方晶胞中根据晶向、晶面指数画出相应的晶向、晶面。
- 2.熟悉晶胞的概念。
- 3.熟悉立方晶系中晶面间距、晶向夹角的计算。
- 4.理解三种典型晶体结构（体心立方、面心立方、密排六方）的特征（原子密排面、密排方向、晶胞中的原子数、致密度）。
- 5.了解布拉菲空间点阵的分类（七个晶系、14种点阵）。

#### 第四章 晶体缺陷

- 1.掌握刃位错、螺位错的柏氏矢量分别与位错线、晶体滑移方向、切应力方

向的位向关系。

- 2.掌握位错反应的条件（几何、能量），判断是否能够发生位错反应。
- 3.熟悉晶界的定义。
- 4.熟悉点缺陷平衡浓度的计算。
- 5.理解晶体点缺陷（空位、间隙原子）、线缺陷、面缺陷（晶界、相界面等）的类型。
- 6.了解晶体点缺陷与材料性能关系。

## 第五章 材料的相结构及相图

1.掌握二元相图中匀晶、共晶、包晶反应的特点及其合金的平衡凝固过程。掌握已知条件绘制二元匀晶、共晶相图的方法。熟悉合金由液态冷到室温时，平衡结晶过程相组织的分析与平衡结晶过程示意图的绘制。

2.掌握杠杆定律，计算不同成分合金的组织组成物和相组成物的相对质量百分数。

3.熟悉铁碳合金平衡相图，掌握铁碳相图中三个平衡反应式，点、线的含义及碳含量。熟悉室温下，工业纯铁、亚共析钢、共析钢、过共析钢、亚共晶白口铸铁、共晶白口铸铁、过共晶白口铸铁的组织组成物。

4.熟悉铁素体、奥氏体、珠光体、莱氏体的概念及性能特点，掌握珠光体、莱氏体中组成相的相对含量的计算。

5.熟悉固溶体的分类（间隙固溶体、置换固溶体），中间相的分类（正常价化合物、电子化合物、尺寸因素化合物）。理解固溶体、中间相的性能特点。

6.理解伪共晶、固溶体、间隙固溶体、置换固溶体及中间相概念。

7.了解铁碳合金中一次、二次、三次渗碳体的析出条件。了解钢、灰口铸铁中的碳的存在形式。

## 第六章 材料的凝固与气相沉积

1.掌握均匀形核、非均匀形核、偏析、结晶的概念。

2.熟悉凝固形核长大过程及液固界面微观结构，熟悉正温度梯度和负温度梯度下晶体生长的方式（熟悉平面和树枝状结晶的原因）。

3.熟悉材料结晶的必要条件。

4.理解过冷度、成分过冷的定义及意义。

5.理解铸锭三晶区的典型晶粒组织及形成原因。

6.了解过冷度与晶体形核和长大的关系。

## 第七章 扩散与固态相变

1.掌握上坡扩散、下坡扩散、短路扩散概念，熟悉扩散的机制（间隙扩散、空位扩散）及柯肯达尔效应。

2.理解影响扩散的因素及扩散驱动力。

3.了解 Fick 第一定律、第二定律的表达式及应用。

## 第八章 材料的变形与断裂

1.掌握常温下金属单晶体塑性变形的主要方式（滑移、孪晶）。熟悉体心立方、面心立方、密排六方晶体的滑移方向（密排方向）、滑移面（密排面）。

2.掌握提高材料强度的主要方法及原理（含固溶强化、细晶粒强化、加工硬化、弥散强化等）。熟悉应用强化机制解释弥散强化（位错切割模型或第二相硬物质点绕过模型）、细晶粒强化、加工硬化的原理方法。

3.熟悉临界分切应力的计算公式及各参数的物理意义，掌握临界分切应力的计算。

4.熟悉回复、再结晶的各阶段性能变化特点。理解晶粒长大的驱动力（晶粒长大前后总的界面能差）。

5.理解再结晶过程的临界变形度、二次再结晶的概念。

6.理解加工硬化、热加工、冷加工的定义。

7.了解单滑移、多滑移、交滑移的特点。

8.了解 Hall-petch 公式的表达式及各参数的物理意义。